# D utsche Dem kratisch Republik



Amt für Erfindungsund Patentwesen

# **PATENTS CHRIFT**

Wirtschaftspatent

Erteilt gemäß § 5 Absatz 1 des Anderungsgesetzes zum Patentgesetz

Zusatzpatent zum Patent: —

Anmeldetag: 01. VII. 1967 (WP 12 p / 125 709

Priorität: —

Ausgabetag: 20. IV. 1968

Kl.: 12 p, 10/10

61269

IPK.: C 07 d

DK.:

Erfinder zugleich Inhaber:

Dr. Ernst Tenor, Dessau

Dr. Heinz Füller, Rodleben/über Dessou

Verfahren zur Herstellung von in 5- und 7-Stellung durch basische Gruppen substituierten s-Triazolo(1.5-a)-pyrimidinen

Die Erfindung betrifft ein Verfahren zur Herstellung von im 5- und 7-Stellung durch basische Gruppen substitutierten s-Triazolo(1,5-a)pyrimidinen der allgemeinen Formel I und ihrer Salze.

$$\begin{array}{c|c} R_{3} & \\ \hline & N & N \\ \hline & N & N \\ \hline & R_{1} & N & R_{4} \end{array}$$

In dieser Formel bedeuten R2 und R4 Wasserstoffatome, Alkylreste der Kettenlänge C<sub>1</sub> bis C<sub>4</sub>, Halogenatome oder gegebenenfalls im Kern substituierte Aralkyl-Aryloder -heterocyclische Reste, wobei Rz und R4 nicht notwendigerweise gleich zu sein brauchen. R1 und R3 bedeuten freie oder durch gleiche oder verschiedene Reste substitutiente Aminogruppen, wobet diese Reste Alkyl-, Cycloalkyl-, Alkenyl-, Hydroxyalkyl-, Alkylaminoalkyl-, Alkyoxygruppen, ober auch gegebenenfalls substituierte Hydrazino- oder Guanidinoreste bedeuten, ferner können R1 und R3 basisch substitutierte Alkoxygruppen mit einer normalen oder verzweigten Kette von 2 bis 4 Kohlenstoffatornen sein, in welchen der basische Rest die 25 obengenannten Substituenten tragen kann. R1 und R3 brouchen ebenfalls nicht notwendigerweise gleich zu sein.

Von den Verbindungen, die der allgemeinen Formel! entsprechen, ist bisher nur das 5,7-Diamino-s-triazolo(1,5-a)pyrimidiin bekannt (R<sub>1</sub> = R<sub>3</sub> = NH<sub>2</sub>) [Y. Makisumi, Chem. Pharmac. Buil. (Tokyo) 9, 802 (1961)]. Es wurde überraschend gefunden, daß diesen neuen Verbindungen im Tienversuch günstige und bekannten Verbindungen überlegene coronargefäßenweiternde Wirkungen zukommen. Die Untersuchungen wurden am isolierten Säugetierherzen nach der Methode nach Langendorff [Pflügers Archiv 61, 219 (1895) in der Modifikation nach Ryser und Willbrandt (Arch. int. pharmacodyn.) XCVI 131 (1953)] durchgeführt. Es zeigte sich dabei, daß u. a. die Verbindungen 5-(β-Hydroxyäthylamino)-7-diäthylomino-s-triazolo(1,5-a)pyrimidin und das 5-Furturylamino-7-benzylamino-s-triazolo(1,5-a)pyrimidin die 10- bis 20fache coronargefäßenweiternde Würkung im Verhältnis zu Euphyllin oder Theocor zei-

Die neuen Verbindungen werden erfindungsgemäß erhalten, wenn Triazolo(1,5-a)pyrimidine der allgemeinen Formel k

$$\begin{array}{c|c}
R_{4} \\
\hline
N \\
N \\
N \\
N \\
N
\end{array}$$
(II)

worin entweder beide Reste  $R_{\delta}$  und  $R_{\delta}$  Halogenatome oder einer der Reste  $R_{\delta}$  und  $R_{\delta}$  eine freie oder alkylierte Mercaptogruppe oder eine Ałkoxygruppe, der andere

Rest ein Halogenatom darstellt, R2 und R4 die obenangegebenen iBedeutungen haben, mit einer Verbindung der allgemeinen Formel R<sub>3</sub>H oder R<sub>3</sub>(CH<sub>2</sub>)<sub>n</sub> ONa umgesetzt und dann das erhaltene, in 7-Stellung durch Rs substituiente s-Triazolo(1,5-a)pyrimidin mit einer Verbindung der allgemeinen Formel  $R_{1}H$ R<sub>1</sub>(CH<sub>2</sub>)<sub>n</sub>ONa, in der R<sub>1</sub> die obenangegebene Bedeutung hat, reagieren läßt. In den bei dieser Verfahrensweise als Ausgangsverbindungen benutzten Halogenverbindungen kommt als Halogenatom vorzugsweise Chlor vor. Die Umsetzung wird in an sich bekannter Weise vorgenommen. Geht man von einem substituierten 5,7-Dichlor-s-triazolo(1,5-a)pyrimidin aus, so wird unter milden Reaktionsbedingungen, z.B. bei Raumtemperatur, zuerst das Chloratom in der 7-Stellung ausgetauscht, worauf unter schärferen Reaktionsbedingungen, z.B. Siedetemperatur des Lösungsmittels oder unter Druck das Halogenatom in der 5-Stellung durch eine gegebenenfalls substituierte Amino- oder basisch substituierte Alkoxygruppe ersetzt wird. Bei sofortiger Anwendung schärferer Reaktionsbedingungen werden die Halogenatome in 5 and 7-Stellung in einem Arbeitsgang ausgetauscht. Als Lösungsmittel werden vorwiegend Wasser, Wasser-Alkohol-Gemische, Alkonole, gegebenenfalls Toluol, Dioxon oder Chloroform verwendet. Zum Binden der bei der Reaktion gegebenenfalls freiwerdenden Halogenwasserstoffsäure werden die im Überschuß eingesetzten Amine, Triäthylamin oder Alkalikarbonate verwendet. Die Aufarbeitung der Reaktionsprodukte erfolgt in üblicher Weise, indem die End- 30 produkte von den gebildeten Halogenverbindungen abgetrennt und durch Umkristallisation, Destillation, Sublimation oder Extraktion gereinigt werden.

Werden als Ausgangsverbindungen 5-Halogen-7-alkoxy-(alkylmercapto)-s-triazolo(1,5-a)pyrimidine eingesetzt, so werden diese Verbindungen vorzugsweise bei Siedetemperatur des Lösungsmittels z.B. Athanol, Dioxan mit den im Überschuß eingesetzten Aminen der Formel R<sub>s</sub>NH umgesetzt. Dabei spalten sich Alkylmercaptan oder Alkohole ab. In der Lösung hinterbleibt das Endprodukt, das, wie oben angegeben, gereinigt wird. Die basisch substituierten Alkoxyverbindungen werden durch Reaktion der Verbindungen der allgemeinen Formel II, in denen R<sub>1</sub> und R<sub>8</sub> Hologenatome bedeuten, mit den Natriumverbindungen der Aminoalkohole dargestellt. Die erhaltenen Verbindungen werden, wie oben beschrieben, gereinigt.

Die als Ausgangsprodukte benötigten substituierten 5,7-Dichlor-s-triazolo(1,5-a)pyrimidine werden in üblicher Weise durch Umsetzung der 5,7-Dihydroxyverblindungen mit Phosphoroxychlorid gegebenenfalls in Gegenwart von Dimethylformamid oder N,N-Dimethylanikin dargestellt. Die 5-Halogen-7-akoxy-s-triazolo(1,5-a)pyrimidine gewinnt man aus den 5,7-Dichlor-Verbindungen durch Umsetzung mit Natriumalkoholat bei niederen Temperaturen, die 5-Halogen-7-alkylmercapto-s-triazolo(1,5-a)pyrimidine durch Reaktion der 5,7-Dichlor-Venbindungen mit Hydrogensulfiden und onschließende Alkylierung. Die benötigten substituierten 5,7-Dihydroxy-s-triazolo-(1,5-a) pyrimidine werden, soweit sie nicht bekannt sind, in üblicher Weise durch Kondensation eines gegebenenfalls substituienten 5-Amino-1,2,4-triazolos mit einem gegebenenfalls substituierten Malonester gewonnen. Die erhaltenen Verbindungen können durch Behandlung

mit Säuren in ihre Salze überführt werden. Das erfin-

dungsgemäße Verfahren wird an folgenden Beispielen erläutert:

Beispiel 1:

9,4 g 5,7-Dichlor-s-triazolo(1,5-a)pyrimidin werden in 100 cm³ Wasser langsom mit 7,5 g Diäthylamin versetzt. Der Ansatz wird 2 Std. bei Raumtemperatur, dann 2 Std. bei 70 bis 80°C gerührt. Anschließend wird abgekühlt und angesäuert. Filtrieren, alkalisch machen und mit Chloroform extrahieren. Den Extrakt trocknen, einengen, mit Benzin extrahieren. Man erhält 10 g farblose Kristalle des 5-Chlor-7-diäthylamino-s-triazolo(1,5-a)pyrimidins vom Schmp. 111 bis 112 °C.

Beispiel 2:

5,7 g des 5-Chlor-7-diäthylamino-s-triazolo(1,5-a)pyrimidins werden in 50 cm³ n-Butanol gelöst, 6 g Benzylamin zugegeben und 5 Std. unter Rückfluß erhitzt. Beim Abkühlen fällt Hydrochlorid ous. Das Filtrat wird unter Vakuum eingeengt und in Wasser aufgenommen. Die anfangs zähe Masse kristallisiert durch. Die Ausbeute beträgt 6 g. Aus Essigester umkristallisiert, schmilzt das 5-Benzylamino-7-diäthylamino-s-triazoloerhaltene (1,5-a) pyrimidin bei 146 bis 147 °C.

Zur Lösung von 2,4 g 5,7-Dichlor-s-triazolo(1,5-a)pynimidin in 100 cm3 Athanol gibt man bei Raumtemperatur 10,7 g Benzylamin, rührt nach der Zugabe noch 2 Std. bei dieser Temperatur und erhitzt den Ansatz 2 Std. zum Sieden. Donn wird unter Vakuum zur Trockne eingeengt, der Rückstand mit Wasser versetzt und zur Kristallisation gebracht. Die Ausbeute betrögt 12 g. Das 5-Chlor-7benzylamino-s-triazolo(1,5-a) pyrimidin schmilizt nach Umkristallisation aus Athanol bei 178 bis 179 °C.

Beispiel 4:

Zur Mischung von 30 cm<sup>3</sup> Butonol und 20 cm<sup>3</sup> Diäthylamin werden 6,5 g 5-Chlor-7-benzylamino-s-triazolo-(1,5-a) pyrimidin gegeben. Die Reaktionsmischung wird 8 Std. unter Rückfluß gehalten. Der Alkohol wird abdestilliert, der Rückstand in Wasser aufgenommen, mit Natronlauge alkalisch gemacht und mit Chloroform ousgeschüttett. Nach dem Vertreiben des Chlorofonms hinterbleibt ein langsam kristallissierender Rückstand. Nach dem Umknistatlissieren aus Essigester erhält man 6-3 g des 5-Diathylamino-7-benzylamino-s-triazolo(1,5-a)pyrimidins vom Schmp. 125 bis 126 °C.

Beispiel 5:

6,2 g 5-Chlor-7-furfurylamino-s-triazolo(1,5-a)pynimidin werden mit 5,3 g Diäthonolomin und 50 cm³ Butanol 5 Std. unter Rühren und Rückfluß erhitzt. Das überschüssige Butanol wird unter Vakuum abdestilliert, der Rückstand mit Säure in Wasser gelöst, fithriert, das Filtrat mit Sodaläsung auf pH 5 eingestellt und der sich bildende, kristalline Niederschlag aus Wasser umkristallisiert. Aus-5-[Bis(β-hydroxyäthyl)-amino]-furfurylbeute: 6,2 g amino-s-triazolo(1,5-a) pyrimidin, Schmp. 107 °C.

Beispiel 6: Zu 9,4 g 5,7-Dichlor-s-triozolo(1,5-a)pynmidin, gelöst in 150 cm³ Athanol läßt man langsam bei Raumtemperatur 12,1 g  $\beta$ -Phenyläthylamin zutropfen. Nach 2stündigem Stehen bei Raumtemperatur wird 2 Std. unter Rückfluß erhitzt: Athanol wird unter Vakuum abdestilliert, mit Wasser versetzt, das Kristallisat abgesaugt und aus Athanol umknistallisiert. Die Ausbeute beträgt 14 g an 5-Chlor-7-( $\beta$ -phenyläthylamino)-s-triazolo(1,5-a)pyrimidin vom Schmp. 145 bis 146 °C.

Beispiel 7: 4,7 g 5,7-Dichlor-s-triazolo(1,5-a)pyrimidin, 25 cm³ abs. Athanol and 10 g Diäthylamin werden 8 Std. im Bombenrohr auf 100 °C enhitzt. Es wird das Athanol abdestilliert und der Rückstand in Wasser aufgenommen. Nach dem

und der Rückstand in Wasser aufgenommen. Nach dem Alkalisieren wird mit Chloroform extrahiert, das Lösungsmittel abdestilliert, der Rückstand im Feinvakuum destilliert. Ausbeute: 4 g IKpo, 2 165 bis 170 °C.

# Beispiel 8:

Zur Suspension von 3,8 g 5,7-Dichlor-s-triazolo(1,5-a)-pyrimidin in Wasser/Isopropanol gibt man 8,5 g Piperidin und rührt 3 Std. bei Raumtemperatur, anschließend 3 Std. bei Siedetemperatur. Einengen unter Vakuum, den Rückstand aus Wasser/Athanol umkristallisieren. Dabei erhält man 3,5 g des 5,7-Bis-(piperidino)-s-triazolo-(1,5-a)pyrimidin-monohydrats vom Schmp. 79 °C.

#### Beispiel 9:

3,6 g 2-Athyl-5,7-dichlor-s-triazolo(1,5-a)pyrimidin, 5 g Diäthylamin und 20 am<sup>3</sup> Athanol erhitzt man 15 Min. unter Rückfluß. Das nach dem Abdestillieren des Lösungsmittels hinterbleibende Kristallisat wird mit Benzin extrohiert. Dabei fallen 3,5 g an 2-Athyl-5-chlor-7-diäthylamino-s-triazolo(1,5-a)pyrimidin vom Schmp. 79 bis 80 °C an.

# Beispiel 10;

2,2 g 2-Athyl-5,7-dichlor-s-triazolo(1,5-a)pyrimidin, 20 cm³ n-Butanol und 7,5 g Piperidin erhitzt mon 3 Std. zum Sieden. Das Lösungsmittel wird abdestilliert und der Rückstand mit Benzin extrahiert. Die Ausbeute beträgt 2 g 2-Athyl-5,7-bis-(piperidino)-s-triazolo(1,5-a)pyrimidin vom Schmp. 69 °C.

## Beispiel 11:

Zu 4,9 g des 2,6 Dis-(äthyl-5,7-dichlor-s-triazolo(1,5-a)-pyrimidins werden 15 g Piperiidin zugegeben und 3 Std. unter Rückfluß enhitzt. Den nach dem Abdampfen des überschüssigen Piperiidins hinterbleibenden Rückstand extrahiert man mit Benzin und erhält eine Ausbeute von 4 g des 2,6-Dis-(äthyl)-5,7-bis-(piperiidino)-s-triazolo-(1,5-a)pyrimidins. Der Schmip, des Hydrochlorids dieser Verbindung fiegt bei 165°C.

## Patentanspruch:

Verfahren zur Herstellung von in 5- und 7-Stellung durch basische Gruppen substituierten s-Triazolo(1,5-a)pyrimidinen der allgemeinen Formel I und ihrer Salze

$$\begin{array}{c|c}
R_{3} \\
N & N \\
N & N
\end{array}$$

$$\begin{array}{c|c}
N & N \\
N & N
\end{array}$$

$$\begin{array}{c|c}
N & N \\
N & N
\end{array}$$

$$\begin{array}{c|c}
N & N \\
N & N
\end{array}$$

$$\begin{array}{c|c}
N & N \\
N & N
\end{array}$$

$$\begin{array}{c|c}
N & N \\
N & N
\end{array}$$

$$\begin{array}{c|c}
N & N \\
N & N
\end{array}$$

$$\begin{array}{c|c}
N & N \\
N & N
\end{array}$$

$$\begin{array}{c|c}
N & N \\
N & N
\end{array}$$

$$\begin{array}{c|c}
N & N \\
N & N
\end{array}$$

$$\begin{array}{c|c}
N & N \\
N & N
\end{array}$$

$$\begin{array}{c|c}
N & N \\
N & N
\end{array}$$

$$\begin{array}{c|c}
N & N \\
N & N
\end{array}$$

$$\begin{array}{c|c}
N & N \\
N & N
\end{array}$$

$$\begin{array}{c|c}
N & N \\
N & N
\end{array}$$

$$\begin{array}{c|c}
N & N \\
N & N
\end{array}$$

$$\begin{array}{c|c}
N & N \\
N & N
\end{array}$$

$$\begin{array}{c|c}
N & N \\
N & N
\end{array}$$

$$\begin{array}{c|c}
N & N \\
N & N
\end{array}$$

$$\begin{array}{c|c}
N & N \\
N & N
\end{array}$$

$$\begin{array}{c|c}
N & N \\
N & N
\end{array}$$

$$\begin{array}{c|c}
N & N \\
N & N
\end{array}$$

$$\begin{array}{c|c}
N & N \\
N & N
\end{array}$$

$$\begin{array}{c|c}
N & N \\
N & N
\end{array}$$

$$\begin{array}{c|c}
N & N \\
N & N
\end{array}$$

$$\begin{array}{c|c}
N & N \\
N & N
\end{array}$$

$$\begin{array}{c|c}
N & N \\
N & N
\end{array}$$

$$\begin{array}{c|c}
N & N \\
N & N
\end{array}$$

$$\begin{array}{c|c}
N & N \\
N & N
\end{array}$$

$$\begin{array}{c|c}
N & N \\
N & N
\end{array}$$

$$\begin{array}{c|c}
N & N \\
N & N
\end{array}$$

$$\begin{array}{c|c}
N & N \\
N & N
\end{array}$$

$$\begin{array}{c|c}
N & N \\
N & N
\end{array}$$

$$\begin{array}{c|c}
N & N \\
N & N
\end{array}$$

$$\begin{array}{c|c}
N & N \\
N & N
\end{array}$$

$$\begin{array}{c|c}
N & N \\
N & N
\end{array}$$

$$\begin{array}{c|c}
N & N \\
N & N
\end{array}$$

$$\begin{array}{c|c}
N & N \\
N & N
\end{array}$$

$$\begin{array}{c|c}
N & N \\
N & N
\end{array}$$

$$\begin{array}{c|c}
N & N \\
N & N
\end{array}$$

$$\begin{array}{c|c}
N & N \\
N & N
\end{array}$$

$$\begin{array}{c|c}
N & N \\
N & N
\end{array}$$

$$\begin{array}{c|c}
N & N \\
N & N
\end{array}$$

$$\begin{array}{c|c}
N & N \\
N & N
\end{array}$$

$$\begin{array}{c|c}
N & N \\
N & N
\end{array}$$

$$\begin{array}{c|c}
N & N \\
N & N
\end{array}$$

$$\begin{array}{c|c}
N & N \\
N & N
\end{array}$$

$$\begin{array}{c|c}
N & N \\
N & N
\end{array}$$

$$\begin{array}{c|c}
N & N \\
N & N
\end{array}$$

$$\begin{array}{c|c}
N & N \\
N & N
\end{array}$$

$$\begin{array}{c|c}
N & N \\
N & N
\end{array}$$

$$\begin{array}{c|c}
N & N \\
N & N
\end{array}$$

woriin R2 und R4 Wasserstoffatome, Alkylreste der Kettenlänge C1 bis C4 Halogenatome oder gegebenenfalls im Kern substituierte Aratkyl-Aryl- oder heterocyclische Reste, wobei R2 und R4 nicht notwendigerweise gleich zu sein brauchen; R1 und R3 freie oder durch gleiche oder verschiedene Reste substituierte Aminogruppen, wobei diese Reste Alkyl-, Cycloalkyl-, Alkenyl-, Hydroxyalkyl-, Alkylaminoalkyl-, Alkoxygruppen, aber auch gegebenenfalls substituierte oder Heteroatome enthaltende Aryloder Arolkylgruppen, ferner gegebenenfalls substituierte Hydrazin-Guonidino- oder basisch substituierte Alkoxyreste mit einer normalen oder verzweigten Alkylenkette von 2 bis 4 C-Atomen, in welcher der basische Rest die obengenannten Substituenten tragen kann, R1 und R3 nicht gleich zu sein brauchen, bedeuten, dadurch gekennzeichnet, daß a) Triazolo(1,5-a)pyrimidine der allgemeinen Formel II in der R<sub>5</sub> und R<sub>6</sub> für Halogenatome, Mercapto-, Alkylmercapto- oder Alkoxygruppen stehen, Re und Radie

$$R_2$$
 $N$ 
 $N$ 
 $N$ 
 $R_4$ 
(II)

oben angegebenen Bedeutungen haben, mit Aminen der allgemeinen Formel  $R_3$ H oder  $R_1$ H oder Alkoholaten der allgemeinen Formel  $R_3$ (CH<sub>2</sub>)<sub>n</sub>. ONa oder  $R_1$ (CH<sub>2</sub>)<sub>n</sub> ONa in der n Werte von 2, 3 und 4 annehmen kann und  $R_3$  oder  $R_4$  die aben angegebenen Bedeutungen haben, bei An- oder Abwesenheit von Lösungsmitteln und in Gegenwart von säurebindenden Mitteln, wie Aminen oder Alkohikarbonaten, umgesetzt werden oder b), die Reaktionen der Verbindungen der allgemeinen Formel II in der  $R_5$  und  $R_6$  für ein Halogenatom stehen, vorzugsweise in Wasser oder Wasser-Alkohol-Gemischen, durchgeführt werden, und daß die erhaltenen Basen durch Säuren in ihre Salze übergeführt werden.